

парой атома кислорода. Это подтверждается проведенными квантово-химическими расчетами в базисе UHF/3-21G(d).

Ионы **5** и **6** имеют схожее массовое число $m/z=425$. Масс-спектрометром высокого разрешения показано образование иона **5**, что свидетельствует о реализации направления **A**. Это также подтверждается отсутствием в спектре пика, соответствующего иону **7**, образование которого маловероятно в соответствии с правилом Карни-Мандельбаума.

О ВОЗМОЖНОСТИ АМИНОАЛКИЛИРОВАНИЯ АЛКЕНОВ

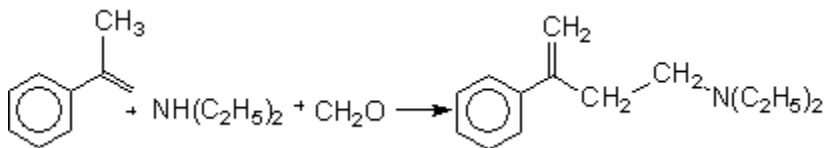
Пташко Е.Ю., Гадзовский Д.И., Шепелевич И.С.

Башкирский государственный университет, Уфа

Реакция Манниха заключается в конденсации аминов и формальдегида с соединением, содержащим, по крайней мере, один достаточно реакционноспособный атом водорода. В качестве последних обычно используются альдегиды, кетоны, карбоновые кислоты, фенолы, нитроалканы, некоторые гетероциклические соединения. В реакцию не вовлекались алкены, хотя это направление открывает значительные синтетические возможности.

Ранее квантово-химическими расчетами показана принципиальная возможность подобной реакции с точки зрения термодинамического контроля. На основании квантово-химических исследований индексов реакционной способности карбокатионов, характерных для реакций Манниха и Принса, было предположено, что наибольшей активностью в реакции аминалкилирования алкенов должны обладать ацетальдегид и диэтиламин.

В настоящей работе экспериментально изучено взаимодействие алкена (α -метилстирола) диэтиламино и формальдегидом. В качестве продукта реакции был получен диэтил(3-фенилбут-3-ен-1-ил)амин (**1**).



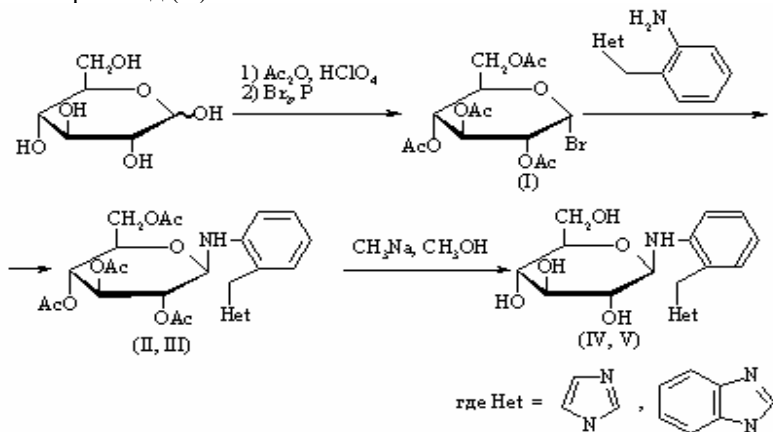
Структура соединения **1** подтверждена ЯМР-спектроскопией. В спектре ЯМР- ^1H имеются характерные сигналы при кратной связи в области 5,1 м.д. (с.1H) и 5,3 м.д. (с.1H). Сигналы метиленовых групп при атоме азота наблюдаются в области 2,5-2,8 м.д. (м.6H). Ароматические протоны резонируют в области 7,25 м.д. (м.5H).

ПОЛУЧЕНИЕ ГЛЮКОЗИДОВ 2-(1H-ИМИДАЗОЛ-1-ИЛМЕТИЛ)- И 2-(1H-БЕНЗОИМИДАЗОЛ-1-ИЛМЕТИЛ)АНИЛИНОВ

Якубенко Е.Е., Туманин А.Н.

Самарский государственный университет

В продолжение работ, ведущихся на нашей кафедре в течение последних лет с целью изучения биологической активности гликозидов 2-(1H-азолилметил)анилинов и сравнения ее с биологической активностью ранее синтезированных гликозидов 2-(1H-азолилметил)фенолов [1], нами были синтезированы 2-(1H-имидол-1-илметил)фенил-N- β -D-глюкопиранозид (IV) и 2-(1H-бензоимидол-1-илметил)фенил-N- β -D-глюкопиранозид (V) по схеме:



Для получения N-гликозидов первоначально получили α -бром-2,3,4,6-тетра-О-ацетил-D-глюкопиранозу (I), затем веществом I проглюкозилировали 2-(1H-азолилметил)анилины, получив II, III. Вещества IV и V получали по методу Земплена-Пакса.